الاختبار القصير(3) في مادة الكيمياء للصف التاسع

اسم الطالبة:.. الصف:.......................

1) ادرس الشكل التالي ثم اجب عن المفردات التالية:

محلول (ص) → OH-

محلول (س) → H+

OH- و H+ → محلول ع

1 أ- يسمى التفاعل السابق بين (س) و(ص) باسم تفاعل ....(اكملي)

ب-صل بين الرمز وما يناسبه من الكلمات في العمود الثاني :

2

ص	محلول متعادل
ع	محلول حامضي
س	محلول قلوي
	محلول ملحي

1 2- تستخدم مادة هيدروكسيد الماغنيسيوم في صناعة أقراص مضادات الحموضة :

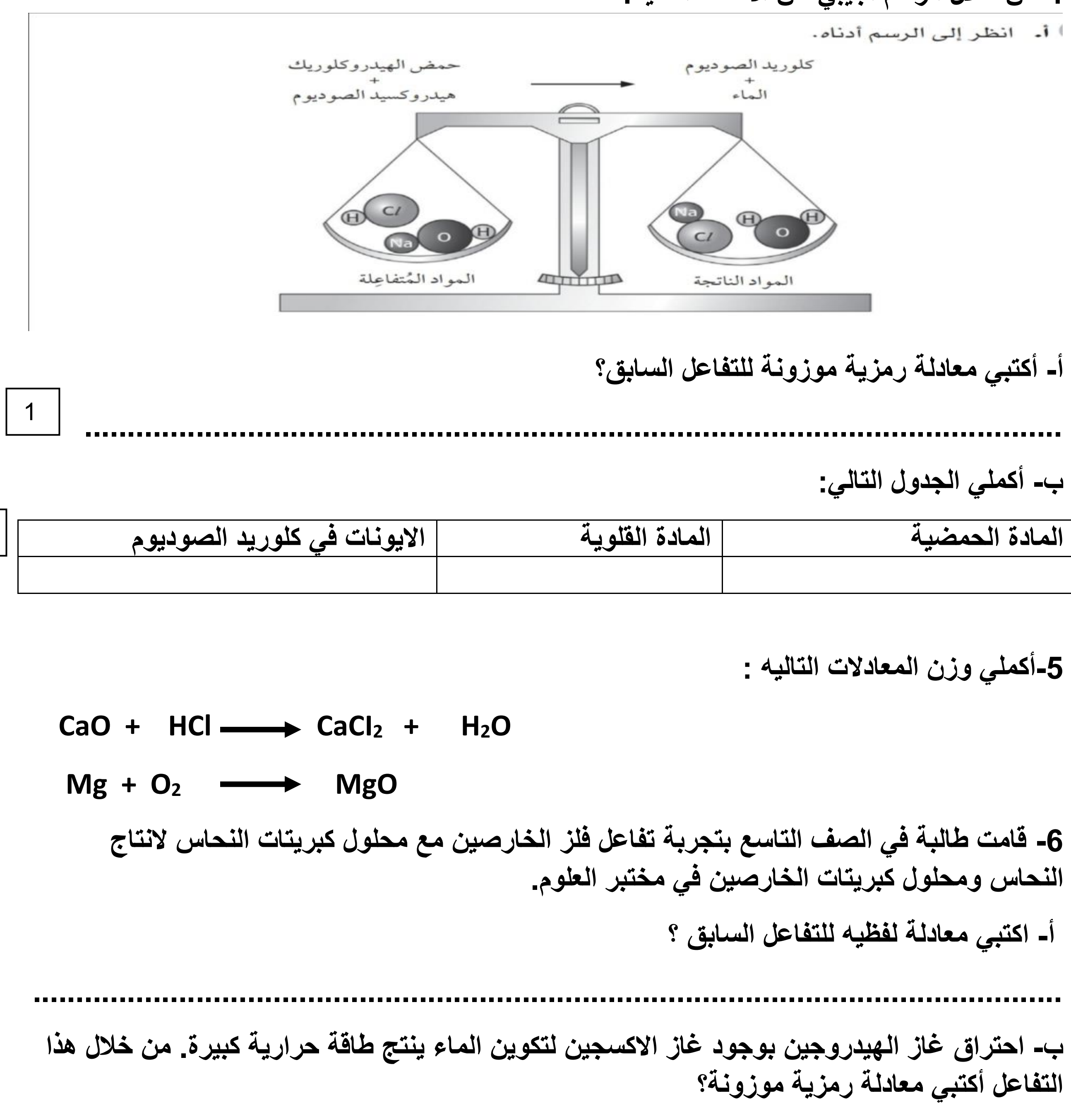
○ صح ○ خطأ

التفسير: ....

1 3- ضع علامة أمام العبارة المناسبة بالجدول التالي :

العبارة	صح	خطأ
تذوب القواعد في الماء بينما لا تذوب القلويات فيه		
الاحماض طعمها لاذع بينما القلويات طعمها مر		
المعادلات اللفظية توضح عدد الذرات في المعادلات الكيميائية		

4-من خلال الرسم أجيبي عن الاسئلة التالية:



أ- أكتبي معادلة رمزية موزونة للتفاعل السابق؟

1

....

ب- أكملي الجدول التالي:

1

المادة الحمضية	المادة القلوية	الايونات في كلوريد الصوديوم

5-أكملي وزن المعادلات التاليه :

1

$CaO + HCl \longrightarrow CaCl_2 + H_2O$

$Mg + O_2 \longrightarrow MgO$

6- قامت طالبة في الصف التاسع بتجربة تفاعل فلز الخارصين مع محلول كبريتات النحاس لانتاج النحاس ومحلول كبريتات الخارصين في مختبر العلوم.

1

أ- اكتبي معادلة لفظيه للتفاعل السابق ؟

....

ب- احتراق غاز الهيدروجين بوجود غاز الاكسجين لتكوين الماء ينتج طاقة حرارية كبيرة. من خلال هذا التفاعل أكتبي معادلة رمزية موزونة؟

1

....

انتهت الأسئلة مع تمنياتى بالتوفيق للجميع

نموذج الاجابة لأختبار القصير (3) في مادة الكيمياء للصف التاسع

السؤال	م	الاجابة	الدرجة	الملاحظات	نوع السؤال	عنوان الدرس	الاهداف
1	أ	التعادل	1	يكتب الطالب الاجابه الصحيحه ولا يقبل غير ذلك	معرفة	الاحماض والقواعد	جميع الاهداف
	ب	ص محلول قلوي ع محلول متعادل س محلول حمضي	2	يوصل اجابات صحيحه يحصل على الدرجة كامله يوصل اجابتين صحيحتين يحصل على درجة واحدة يوصل اجابه واحدة أو لا شي صفر	استدلال	الاحماض والقواعد	
	2	صح لانها مادة قاعدية تعادل الحموضة الزائدة في المعدة	1	درجه واحدة في حالة الاجابة الصحيحة	معرفة	الاحماض والقواعد	
	3	خطأ صح خطأ	1	الاجابات الصحيحة يأخذ الدرجة غير ذلك صفر	معرفة	الاحماض والقواعد والمعادلات الكيميائية	
4	أ	$HCL+Na\ OH \rightarrow NaCL+H_2O$	1	الاجابة الصحيحة يعطي درجة كاملة	تطبيق	المعادلات الكيميائية	
	ب	المادة الحمضية حمض الهيدروكلوريك المادة القلوية هيدروكسيد الصوديوم الايونات Na^+ CL^-	1	يعطي الاجابات كاملة صحيحة يأخذ الدرجة غير ذلك صفر	تطبيق	الاحماض والقواعد والمعادلات الكيميائية	
5		$CaO + 2\ HCl \rightarrow CaCl_2 + H_2O$ $Mg + O_2 \rightarrow 2\ MgO$	1	يعطي الطالب الاجابة كاملة غير ذلك صفر	تطبيق	المعادلات الكيميائية	

6	أ	الخارضين + كبريتات النحاس ← النحاس +كبريتات الخارضين	1	يعطي الطالب المعادلة اللفظية صحيحة ليحصل على الدرجة	تطبيق	المعادلات الكيميائية	
	ب	$2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$	1	يكتب الطالب المعادلة الرمزية الموزونه صحيحة ليحصل على الدرجة	معرفة	المعادلات الكيميائية	